

Тесты – Классификация неорганических веществ 8 класс с ответами

Тесты по химии 8 класс. Тема: “Классификация неорганических веществ”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. Укажите вариант, где указаны формулы соли, кислотного оксида и кислоты соответственно:

– Cl_2O_3 , CO_2 , FeS ,

+ CuSO_4 , CrO_3 , NaHSO_4

– Mn_2O_7 , Al_2O_3 , FeCl_3

– KNO_3 , CaO , NO

2. К амфотерным соединениям относятся:

– H_3PO_3 , CaO

– Cl_2O_7 , $\text{Cu}(\text{OH})_2$

+ ZnO , Al_2O_3

– $\text{Al}(\text{OH})_3$, CO_2

3. Какой из оксидов относится к кислотным?

+ P_2O_5

– CuO

– N_2O_5

– Na_2O

4. Выберите верное утверждение:

А. Оксиды, которым соответствуют основания, называются основными.

Б. Металлы образуют солеобразующие оксиды, которым соответствуют основания.

– и первое, и второе утверждения неверны

– верно лишь утверждение Б

– верно только утверждение А

+ верны оба утверждения

5. Соединение H_2SO_4 – представитель класса ...

– солей

– оснований

+ кислот

– оксидов

6. Выберите вещество, которое относится к несолеобразующим оксидам:

– SeO_3

+ SiO_2

– Cl_2O_7

– CuO

7. К аминокислотам относится:

+ лизин

– уксусная кислота

– глюкоза

– ацетон

8. Выберите вариант, в котором указаны соли:

– HBr, H₂SO₃, H₂SiO₃

+ CuCl₂, CuOHCl, K₂SO₄

– Pb₂O, BaO, Cl₂O₃

– Fe(OH)₂, KOH, Na₂S

9. Кислотный оксид может образовывать ...

– Mg

– Sr

– Ca

+ Mn

тест 10. Как называется вещество K₂SO₃?

+ сульфит калия

– сульфитная кислота

– оксид карбона

– серная кислота

11. Какая из солей относится к кислым?

– K₃PO₄

– MgOHCl

+ NaHCO₃

– NaHCO₃

12. Выберите из списка двухосновную кислоту:

- HF
- HNO₃
- + H₂SiO₃
- H₃PO₄

13. В каком из вариантов представлены основной и амфотерный оксиды?

- + Li₂O, ZnO
- B₂O₃, NO₂
- BeO, Cr₂O₃
- MnO, K₂O

14. Среди предложенных вариантов выберите ряд, в котором указано соединение, которое не относится к классу «кислоты»:

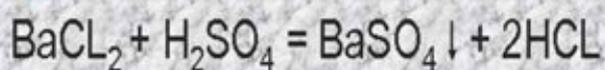
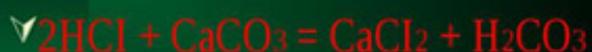
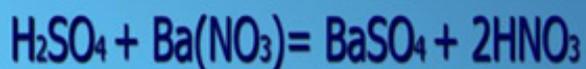
- H₂S, H₂S₂O₇, H₂SO₃
- H₂SiO₃, H₂CO₃, HBr
- H₂S, H₂SO₄, H₂N₂O₂
- + BaSiO₃, H₂S, HI

15. Какой из оксидов относится к солеобразующим?

- CO
- + BaO
- N₂O
- SiO

16. Какая из химических реакций является реакцией

нейтрализации



17. Какой элемент в стандартных условиях способен выделять H_2 из раствора H_2SO_4 ?

- аргентум
- карбон
- + цинк
- платина

18. Укажите вариант, где приведены химические формулы гидроксидов неметаллов?

- H_2SiO_3 , HF , H_2S
- + HNO_3 , H_2SiO_3 , H_2CrO_4
- HNO_2 , H_3PO_4 , HBr
- H_3BO_3 , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, K_2NaPO_4

19. К какой разновидности относятся оксиды металлов, имеющие окислительное число + 6 и выше?

- амфотерные
- несолеобразующие
- + кислотные
- основные

тест-20. Из списка соединений, приведённого ниже, укажите количество кислых солей: $MgOHCl$, K_2SO_4 , $Ca(HCO_3)_2$, MgI_2 , NaH_2PO_4 , $Zn(OH)PO_4$, KCl ?

- 1
- + 2
- 3
- 4

21. Выберите соединение, которое является кислотой:

- KOH
- KF
- + HF
- Al_2S_3

22. С каким веществом вступает в реакцию Al_2O_3 ?

- O_4
- HCl
- BaO
- + $NaNO_3$

23. При стандартных условиях образование H_2 происходит при взаимодействии:

+ магния с соляной кислотой

– железа с водой

– золота с бромоводородом

– меди с ортофосфатной кислотой

24. Чему равно число средних солей из перечня представленных ниже формул: Na_3PO_4 , NaHSO_4 , AlCl_3 , CaSO_4 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl}$, $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$?

– 4

– 2

– 7

+5

25. Оксид железа (II, III) (Fe_3O_4) появляется в процессе взаимодействия Fe с O_2 в мольном соотношении:

– 1:4

– 2:3

+ 3:4

– 1:2

26. Какой из оксидов не относится к амфотерным?

+ Na_2O

– Cr_2O_3

– CuO

– PbO_2

27. Кто впервые получил угольную кислоту (H_2CO_3)?



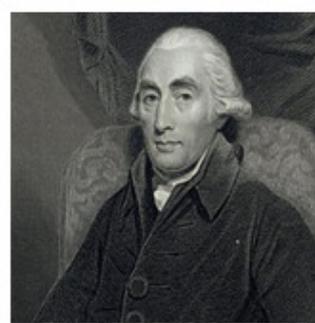
- Д. Менделеев



+ Дж. Пристли



- Р. Бойль



- Дж. Блек

28. К солеобразующим оксидам относится:

+ Cl_2O_7

- NO

- N_2O_3

- SiO

29. Оксид какого элемента является амфотерным (способным проявлять как основные, так и кислотные свойства)?

- Si

+ Be

- Cs

- B

тест_30. Укажите название вещества, при термическом разложении которого образуются такие продукты реакции, как ZnO и H_2O :

- сульфат цинка

- оксид цинка

- сульфид цинка

+ гидроксид цинка